سلسلة تعلم لتكون للدعم و التقوية
المستوى :1علوم

بنية الذرة...تابع.

تذكير :
- إن الذرة التي تفقد né تتحول إلى الشاردة X^{n+} .
- إن الذرة التي تكتسب né تتحول إلى الشاردة X^{n-} .
- لا يمكن لأي ذرة أن تفقد أو تكتسب أكثر من é3.
-

التمرين رقم00

- عرف افرد الكيميائي و النوع الكيميائي وما الفرق بينهما؟
- لكل نوع كيميائي بعض الخصائص يتيمز بها عن باقي الأنواع الكيميائية أذكر بعضها.
- تكون الذرة في حالتها الطبيعية متعادلة كهروبائيا لماذا؟

التمرين رقم 01

صحح الأخطاء الواردة فيما يلي واكمل الفراغات التالية :

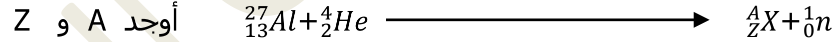


التمرين رقم 02

للهيد وجين 3 اشكال $^{1}_{1}H$ $^{2}_{1}H$ $^{3}_{1}H$ كيف تسمى هذه العناصر ؟ أوجد عدد نيوترونات لكل منها.
إذا كانت نسبة وجود الأول هي 99.98% و التاني هي 0.02% فأوجد العدد الكتلي المتوسطة لذرة الهيدروجين.

التمرين رقم 03

لديك المعادلة التالية



التمرين رقم04

أكمل الجدول التالي

النواة أو الذرة	الرمز	Z	A	N	عدد الألكترونات
الهيدروجين	..ⁿH		1		
الهيليوم	..H_e		4		2
الأكسيجين	..o	8		8	
الصوديوم	..N_a	11		12	
الألمنيوم	..Al		27	14	
الأورانيوم	$_{92}$U		238		

التمرين رقم05

مثل التوزيع الإلكتروني في الشوارد التالية :



التمرين رقم06 أعط الشوارد البسيطة لــ N Cl O H_e

حكمة : هل تصدق أن 2=1 $X^2-X^2 = X(x-x) = (x-x)(x+x) \Longrightarrow x=2x$ انتهى أ لم